II 2 1	1 43	77	7
<b>H3-</b> 1	L 44 Z	. 4 /	1

Title of Invention: Recording Material

Filing Date: October 30, 1989

(51) Int.Cl.<sup>5</sup> Identification Symbol Intra-Office Adjustment No. B 41 M 5/136

8305-2H

B 41 M 5/12 103

# Claim:

A recording material which uses color development by bringing an electronproviding colorless dye into contact with an electron-receiving compound; the invention characterized as

a recording material which uses the compound indicated by the following general formula (I) as said electron-providing colorless dye:

where Ar<sub>1</sub> and Ar<sub>2</sub> are an aryl group or a heterocyclic group with an amine residue; R<sub>1</sub> to R<sub>4</sub> are hydrogen atoms or a monovalent group; R<sub>5</sub> is an alkoxy group containing an aryl group. Or R<sub>1</sub> to R<sub>4</sub> are combined with one another and indicate an alicyclic ring with 4 to 12 members which may contain a hetero atom.

# 19 日本国特許庁(JP)

⑪特許出願公開

# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平3-142277

®Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成3年(1991)6月18日

B 41 M 5/136

8305-2H B 41 M 5/12

103

審査請求 未請求 請求項の数 1 (全11頁)

**3**発明の名称 記録材料

②特 願 平1-282319

②出 願 平1(1989)10月30日

⑩発 明 者 佐 野 正 次 郎 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フィルム株式会

社内

⑩発 明 者 髙 島 正 伸 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会

社内

⑫発 明 者 里 村 正 人 静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真フイルム株式会

社内

⑪出 顋 人 富士写真フイルム株式 神奈川県南足柄市中沼210番地

会社

明 細 書

1. 発明の名称 記録材料

### 2. 特許請求の範囲

電子供与性無色染料と電子受容性化合物の接触による発色を利用した記録材料に於て、該電子供与性無色染料として、下記一般式(I)で示される化合物を用いた事を特徴とする記録材料

$$Ar_1 \xrightarrow{R_1} R_2 \xrightarrow{R_4} Ar_2$$

$$R_2 \xrightarrow{R_3} R_5$$

$$(1)$$

上式中Ar, Ar, はアミン残基を有するアリール基又は複素環基を、R, ~R, は水素原子又は一価の基を、R, はアリール基を含むアルコキシ基を表す。又、R, ~R, は互いに連結して、ヘテロ原子を含んでいてもよい脂環式の 4 ~ 1 2 員環を表す。

3. 発明の詳細な説明

(発明の分野)

本発明は記録材料に関し、特に発色部が近赤外領域に吸収を有する記録材料に関する。

# (従来技術)

電子供与性無色染料と電子受容性化合物を使用した記録材料は、感圧紙、感熱紙、感光感圧紙、 通電感熱記録紙、感熱転写紙等として既によく知られている。たとえば英国特許 2 1 4 0 4 4 9 号、 米国特許 4 4 8 0 0 5 2 号、同 4 4 3 6 9 2 0 号、 特公昭 6 0 - 2 3 9 9 2 号、特開昭 5 7 - 1 7 9 8 3 6 号、同 6 0 - 1 2 3 5 5 6 号、同 6 0 - 1 2 3 5 5 7 号などに詳しい。

近年、光学文字読み取り装置やパーコード読み取り装置が、急速に普及してきており、それにあわせて 7 0 0 n m以上の近赤外領域に吸収を有する記録材料が強く要求されるようになった。

近赤外領域に吸収を有する電子供与性無色染料としてはいくつかの提案がなされており、たとえば特開昭 5 9 - 1 9 9 7 5 7 号、同 6 1 - 2 8 4 4 8 5 号、同 5 9 - 1 4 8 6 9 5 号、同 5 1 - 1 2 1 0 3 7 号、同 6 0

- 2 3 0 8 9 0 号などが開示されている。しかしながら、未だ近赤外領域に吸収を有し、かつ発色性、生保存性及び発色画像の安定性を十分に満足するものは得られていない。

本発明者らは特定の化合物がこれらの特性向上 に有効であることを見出したものである。

### (発明の目的)

従って本発明の目的は、発色部が近赤外領域に 吸収を有し、かつ発色性、生保存性及び発色画像 の安定性が良好で、しかもその他の具備すべき条 件を満足した記録材料を提供することである。

## (発明の構成)

本発明の目的は、電子供与性無色染料と電子受容性化合物の接触による発色を利用した記録材料に於て、該電子供与性無色染料として、下記一般式(I)で示される化合物を用いた事を特徴とする記録材料により達成された。



点から、アミン残基を有するフェニル基、ナフチル基又は置換インドール、カルパゾール、インドレニン、キノリン等が好ましい。特に発色を改しているからパラ位及び/又はオルト位に、更に好ましくはパラ位にジアルキルアミノ基、アルキルアミノ基、フリールアミノ基、アリールアミノ基、アリールアミノ基、アリールアミノ基が置換したフェニル基、ナフチル基が好ましい。

本発明の更に好ましい化合物を一般式 (II) に示す。

$$\begin{array}{c|c}
R_{1} & R_{4} \\
R_{7} & R_{2} & R_{3} & R_{5} \\
\hline
(R_{10})_{m} & (II)_{n}
\end{array}$$

上式中R」~R」は前述の意味を、R」~R」は水素原子、アルキル基、アリール基を、R」。、R」は水素原子、アルキル基、アリール基、アルコキシ基、ファノ基、ニトロ

$$Ar_1 \xrightarrow{R_1} \xrightarrow{R_4} Ar_2 \xrightarrow{(1)}$$

上式中Ariはアミン残基を有するアリール基又は複素環基を、Ri~Riは水素原子又は一価の基を、Riはアリール基を含むアルコキシ基を表す。又、Ri~Riは互いに連結して、ヘテロ原子を含んでいてもよい脂環式の4~12 員環を表す。

なお、アリール基、複素環基は更にアルキル基、 アルコキシ基、アリールオキシ基、ハロゲン原子、 ニトロ基、シアノ基、置換カルバモイル基、置換 スルファモイル基、置換アミノ基、置換オキシカ ルボニル基、置換オキシスルホニル基、アルキル チオ基、アリールスルホニル基、またはフェニル 基等の置換基を有していてもよい。

Arı、Arı、Rı~Rıの置換基は炭素原子数 2 0 以下、特に 1 5 以下が好ましい。

Arı、Arıのうち、合成のハンドリングの

基、置換アミノ基、ハロゲン原子を、m、nは1から4の整数を表す。

R」~R、で示される置換基のうち、水素原子、 炭素原子数 1 から 1 8 のアルキル基、アルコキシ 基、アルキルチオ基、アルコキシカルボニル基、 炭素原子数 6 から 1 2 のアリール基、アリールオ キン基、アリールチオ基、アリールオキシカルボ ニル基又はシアノ基が好ましい。

R」~R。について更に詳細には水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、オクチル基、オクタデシル基、メトキシプロピル基、エトキシプロピル基、フェチル基、シアノ基、ベンジル基、フェニル基、シアノ基、メチルチオ基等があげられる。

更にR: ~R: は互いに連結して、ヘテロ原子を含んでいてもよい脂環式の4~12員環構造を 形成してもよく、特に5~8 員環構造を形成する のが好ましい。更にこの環はアルキル基、アルコキシ基等の置換基を有していてもよい。特にR、とR、が連結するのが好ましい。

R。で示される屋換基のうち、下記一般式( II)で示されるものが好ましい。

$$-O = \begin{bmatrix} R_{12} \\ C \\ R_{13} \end{bmatrix}_{p} Ar_{3} \qquad ( m )$$

上式中Rii、Riiは水素原子、アルキル基、アリール基を、Xは単結合、酸素原子、硫黄原子、 - SO-、-SO: -、-CO-、-CO: -、 - NRii-(Riiは、水素原子、アルキル基、アリール基、アシル基を表す)を、Ari はアリール基を、pは1~12の整数を、qは1~5の整数を表す。

R: について更に詳細にはベンジルオキシ基、 β-フェネチルオキシ基、α-フェネチルオキシ 基、フェニルプロピルオキシ基、フェニルブチル

メトキシプロピル基、エトキシプロピル基、フェ ノキシエチル基、シクロペンチル基、シクロヘキ シル基、アリル基、ペンジル基、フェネチル基、 テトラヒドロフルフリル基、フェニル基、トリル 基等があげられる。

Rio、Rioで示される置換基のうち、水素原子、 炭素原子数1から12のアルキル基、炭素原子数 6から12のアリール基、炭素原子数1から12 のアルコキシ基、炭素原子数6から12のアリー ルオキシ基、塩素原子、具素原子、弗素原子、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、炭素原子数1から 12のモノ又はジアルキルアミノ基、炭素原子数 6から12のモノ又はジアリールアミノ基、炭素 原子数1から12のアシルアミノ基が好ましい。

R:o、R:iについて更に詳細には水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、オクチル基、フェニル基、トリル基、ペンジル基、フェネチル基、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブトキシ基、オクチルオキシ基、フェノキシエトキシ基、フェノキシ基、塩素原子、臭素原

オキシ基、 4 - メチルベンジルオキシ基、 4 - ク ロロベンジルオキシ基、 4 - メトキシベンジルオ キシ基、 β - フェノキシエトキシ基、 β - (4 -メチルフェノキシ)エトキシ基、 β - (2 - メチ ルフェノキシ)エトキシ基、 β - (2 - メチルフェノキシ)エトキシ エノキシ)エトキシ基、 β - フェニルチオエトキシ 基、 β - フェニルスルホニルエトキシ基、 β -ナフチルオキシエトキシ基、 フェノキシエトキシ エトキシ基、ピリジルメトキシ基等があげられる。

R・~R:1の置換基は炭素原子数18以下、特に12以下が好ましい。

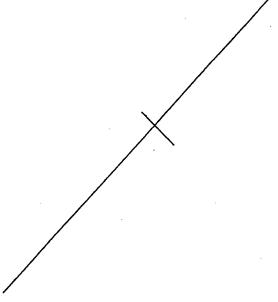
R · ~ R · で示される置換基のうち、水素原子、 炭素原子数 I から I 8 のアルキル基、炭素原子数 6 から I 2 のアリール基が好ましい。

R · ~ R · について更に詳細には水素原子、メチル基、エチル基、iso ープロピル基、nープロピル基、nープロピル基、nープチル基、iso ープチル基、nーアミル基、iso ーアミル基、ヘキシル基、nーオクチル基、2ーエチルヘキシル基、オクタデシル基、

子、弗素原子、ニトロ基、シアノ基、アミノ基、 ジメチルアミノ基、ジエチルアミノ基、アセチル アミノ基等があげられる。

Rio、Riiは発色波長の点から-NR。Ri、 -NR。Riに対してメタ位が好ましい。

次に本発明の発色剤の具体例を示すが、本発明はこれらに限定されるものではない。



$$CH_3$$
  $CH_3$   $CH_3$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_2$   $CH_3$   $CH_3$ 

(4)

(7)
$$C_{2}H_{5}, N \longrightarrow CH=CH-CH=CH-CH-CH-CH-CH_{2}$$

$$C_{2}H_{5}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

$$C_2H_5$$
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 
 $C_2H_5$ 

$$\begin{array}{c} \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{2} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{3} \\ \text{CH}_{4} \\ \text{CH}_{5} \\$$

$$\begin{array}{c} C_4H_9 \\ C_4H_9 \end{array} N \longrightarrow \begin{array}{c} CH \longrightarrow \begin{array}{c} C_4H_9 \\ C_4H_9 \end{array} \\ CH_2CH_2-S \longrightarrow \end{array}$$

同3,959,571号、スピロジピラン類の具体例は米国特許3,971,808号、ピリジン系およびピラジン系化合物類は米国特許3,775,424号、同3,853,869号、同4,246,318号、フルオレン系化合物の具体例は特願昭61-240989号等に記載されている。

また、これらの無色染料は既によく知られているトリフェールメタンフタリド系化合物、フルオイン系化合物、インドリルフタリド系化合物、ロイコオーラミン系化合物、ローダミンラクタム系化合物、トリアゼン系化合物、フルオレン系化合物など各種の化合物と併用して記録材料を組み立てることも出来る。

その際好ましくは前述の無色染料が30%以上になるように使用されることが特性改良の点から望まれる。

これらについて、たとえばフタリド類の具体例は米国再発行特許23,024号、米国特許3,491,111号、同3,491,112号、同3,491,112号、同3,491,1112号、同4号、フルオラン類の具体例は米国特許3,624,107号、同3,627,787号、同3,681,390号、同3,920,510号、

9,893号、同4,374,671号、同4,687,869号等に記載されている。特にサリチル酸誘導体、フェノール誘導体、金属錯体、酸性白土との組合せが好ましい。これらを記録材料に適用する場合には微分散物ないし微小滴にするか又はフィルム状にして用いられる。

更に、その際には、記録材料の分野、高分子樹脂の分野で良く知られている種々の添加剤、たとば顔料、ワックス、帯電防止剤、紫外線吸収剤、消泡剤、導電剤、蛍光染料、界面活性剤などの添加剤が用いられる。

感圧紙に用いる場合には、米国特許2,505,470号、同2,505,471号、同2,505,4871号、同2,505,489号、同2,548,366号、同2,712,507号、同2,730,456号、同2,730,456号、同2,730,456号、同3,404号、同3,418,250号、同4,010,038号などの先行特許に記載されているように種々の形態をとりうる。最も一般的には電子供与性無色染料および電子受容性化合物を別々に含有する少

なくとも一対のシートから成る。

カプセルの製造方法については、米国特許 2,800,457号、同2,800,458号に記載された親水性コロイドゾルのコアセルベーションを利用した方法、英国特許 8 6 7,797号、同950,443号、同989,264号、同1,091,076号などに記載された界面重合法あるいは米国特許 3,103,404号に記載された手法等がある。

カプセル壁材としては合成樹脂系の壁材が好ま しく例えばポリウレタンおよび/またはポリウレ ア系、メラミン樹脂系が好ましい。

一般には、電子供与性無色染料を単独又は混合して、溶媒(アルキル化ジフェニルメタンなどのはまれたのは、アルキル化ジフェニルメタンなどのはなどのは物油:動物は、な物油あるいはこれらの混合物など)に溶解し、鉱物油あるいはこれらの混合物などは、経験したのは、プラスチックシート、樹脂コートテッド紙な

定することは容易である。

感熱紙に用いる場合には、特開昭62-144,989号、特願昭62-244,883号明細書等に記載されているような形態をとる。具体的には、電子供与性無色染料および電子受容性化合物は分散媒中で10μ以下、好ましくは3μ以下の粒径まで粉砕分散して用いる。分散媒としては、一般に0.5ないし10%程度の濃度の水溶高分子水溶液が用いられ分散はボールミル、サンドミル、横型サンドミル、アトライタ、コロイダルミル等を用いて行われる。

使用される電子供与性無色染料と電子受容性化合物の比は、重量比で1:10から1:1の間が好ましく、さらには1:5から2:3の間が特に好ましい。その際、熱可酸性物質を、併用することが好ましい。これらは電子供与性無色染料と同時又は電子受容性化合物と同時に微分散して知る。これらの使用量、電子受容性化で添加され、特に40%以上150%以下が好ましい。

どに塗布することにより発色剤シートを得る。

マイクロカプセル中には電子供与性無色染料の他に、紫外線吸収剤、酸化防止剤等を添加剤として加えても何ら差し支えない。特に使用前のカプセル内の電子供与性無色染料の安定性およびカプセルの着色等を改良する点から、ベンゾトリアイセルの着色等を改良する点から、ベンゾトリアイレ系紫外線吸収剤、ヒンダードアミン系酸化防止剤、ヒンダードカール系酸化防止剤、キノリン系酸化防止剤等を添加することが好ましい。

また電子受容性化合物および必要に応じて添加剤を単独又は混合して、スチレンブタジェンラテックス、ポリビニールアルコールの如きパインダー中に分散させ、後述する顔料とともに紙、プラスチックシート、樹脂コートテッド紙などの支持体に塗布することにより顕色剤シートを得る。

電子供与性無色染料および電子受容性化合物の 使用量は所望の塗布厚、感圧記録紙の形態、カブ セルの製法、その他の条件によるのでその条件に 応じて適宜選べばよい。当業者がこの使用量を決

さらに必要に応じて感熱記録層の表面に保護層を設けてもよい。保護層は必要に応じて、2 層以上積層してもよい。また支持体のカールバランスを補正するため、あるいは、裏面からの対薬品と傾向上させる目的で裏面に保護層と類似した塗液を塗布してもよい。裏面に接着剤を塗布してもよい。別離紙を組み合わせてラベルの形態にしてもよい。

通常、電子供与性無色染料と電子受容性化合物 は、パインダー中に分散して塗布される。パイン ダーとしては水溶性のものが一般的であり、ポリ ピニルアルコール、ヒドロキシエチルセルロース、 ヒドロキシプロピルセルロース、エピクロルヒド リン変性ポリアミド、エチレンー無水マレイン酸 共重合体、スチレンー無水マレイン酸共重合体、 イソブチレンー無水マレインサリチル酸共重合体、 ポリアクリル酸、ポリアクリル酸アミド、メチロ ール変性ポリアクリルアミド、デンプン誘導体、 カゼイン、ゼラチン等があげられる。またこれら のパインダーに耐水性を付与する目的で耐水化剤 を加えたり、疎水性ポリマーのエマルジョン、具 体的には、スチレンーブタジエンゴムラテックス、 アクリル樹脂エマルジョン等を加えることもでき る。塗液は、原紙、上質紙、合成紙、プラスチッ クシート、樹脂コーテッド紙あるいは中性紙上に 塗布される。

熱可融性物質の例としては特開昭 5 8 - 5 7 9 8 9、特開昭 5 8 - 8 7 0 9 4 等に開示されてい

リド、ベヘン酸アミド、ステアリン酸アニシド、 ステアリルウレアなどがあげられる。

顔料としてはカオリン、焼成カオリン、タルク、ケイソウ土、炭酸カルシウム、水酸化アルミニウム、酸化亜鉛、リトポン、非晶質シリカ、コロイダルシリカ、焼成石コウ、シリカ、炭酸マグネシウム、酸化チタン、アルミナ、炭酸パリウム、硫酸パリウム、マイカ、マイクロバルーン、尿素ーホルマリンフィラー等が用いられる。

金属石鹸としては高級脂肪酸多価金属塩、例えばステアリン酸亜鉛、ステアリン酸アルミニウム、ステアリン酸カルシウム、オレイン酸亜鉛等があげられる。

ワックス類としては、パラフィンワックス、カルボキシ変性パラフィンワックス、カルナバワックス、マイクロクリスタンワックス、ポリエチレンワックス、ポリスチレンワックスの他、高級脂肪酸エステル、アミド等があげられる。

る。その様な化合物の例としては2-ペンジルオ キシナフタレン、4-ベンジルピフェニル、1. 2 - ジーm - トリルオキシエタン、1, 2 - ジフ ェノキシエタン、1,4-ジフェノキシブタン、 ル) エーテル、1-フェノキシー2-p-エチル フェノキシエタン、1-p-メトキシフェノキシ - 2 - フェノキシプロパン、1 - フェノキシー 2 ーローメトキシフェノキシプロパン、1,2ーピ ス(p-メトキシフェノキシ)プロパン、1.3 ービス(pーメトキシフェノキシ)プロパン、1 - p - メトキシフェノキシー2 - o - クロロフェ ノキシエタン、4 - (p-メトキシベンジルチ オ) アニソール、1ーフェノキシー2ーp-メト キシフェニルチオエタン、1.2-ビス(ローメ トキシフェニルチオ) エタン、1-p-メチルフ ェノキシー2 - p - メトキシフェニルチオエタン、 4-(4-クロロベンジルオキシ) エトキシベン ゼンなどのエーテル化合物、ステアリン酸アミド、 メチレンピスステアロアミド、ステアリン酸アニ

ヒンダードフェノール化合物としては、少なく とも2または6位のうち1個以上が分岐アルキル 基で置換されたフェノール誘導体が好ましい。例 えば1, 1, 3ートリス(2ーメチルー4ーヒド ロキシー5ー t ープチルフェニル) ブタン、1. 1. 3-トリス(2-エチルー4-ヒドロキシー 5-1-プチルフェニル) ブタン、1, 1, 3-トリス(3、5ージーtープチルー4ーヒドロキ シフェニル) ブタン、1,1,3-トリス(2-メチルー4ーヒドロキシー5ーt-ブチルフェニ ル) プロパン、4, 4-ブチリデンピス (6-t ープチルー3ーメチルフェノール、4,4ーチオ ピス(3-メチル-6-t-ブチルフェノール)、 2, 2-メチレンピス (6-t-ブチル-4-メ チルフェノール)、2,2ーメチレンビス(6t - ブチルー 4 - エチルフェノール)、オクタデ シルー3ー(3、5ージーヒープチルー4ーヒド ロキシフェニル) プロピオネート、1, 3, 5-トリメチルー2,4,6-トリス(3,5-ジー t - ブチルー 4 - ヒドロキシベンジル) ベンゼン、

テトラキス (メチレン・3 - (3,5-ジーtープチル-4-ヒドロキシフェニル) プロピネート) メタン、2,2,6,6-テトラメチル-4-ピペリジニルセパケート等があげられる。

前記ヒンダードフェノール化合物の使用量は、電子受容性化合物に対して 1 ~ 2 0 0 重量%使用することが好ましく、さらに好ましい使用量は 5 ~ 1 0 0 重量%である。

紫外線吸収剤としては、桂皮酸誘導体、ペンソフェノン誘導体、ペンソトリアソリルフェノール 誘導体などで、たとえば、αーシアノーβーフェニル桂皮酸ブチル、οーベンソトリアソリルーロークロロフェノール、οーベンソトリアソリルー 2 , 4 ージー t ーブチルフェノールなどがある。

耐水化剤としては、Nーメチロール尿素、Nーメチロールメラミン、尿素ーホルマリン等の水溶性初期縮合物、グリオキザール、グルタルアルデ

クス、酢酸ピニルエマルジョン等の水不溶性ポリーマーが用いられる。

また保護層中に、感熱ヘッドとのマッチング性 を向上させる目的で、顔料、金属石鹼、ワックス 、耐水化剤等を添加してもよい。

また、保護層を感熱発色層上に塗布する際に、 均一な保護層を得るために界面活性剤を添加して もよい。界面活性剤としては、スルホコハク酸系 のアルカリ金属塩、弗素含有界面活性剤等が用い られる。具体的には、ジー(nーヘキシル)スル ホコハク酸、ジー(2ーエチルヘキシル)スルホ コハク酸等のナトリウム塩、またはアンモニカム 塩等が好ましいが、アニオン系の界面活性剤なら 効果が認められる。

通電感熱紙は例えば特開昭49-11344号、 特開昭50-48930号などに記載の方法によって製造される。一般に、導電物質、電子供与性 無色染料および電子受容性化合物をバインダーと 共に分散した塗液を紙などの支持体に塗布するか、 支持体に導電物質を塗布して導電層を形成し、そ ヒド等のジアルデヒド化合物類、硼酸、硼砂等の無機系架橋剤、ポリアクリル酸、メチルビニルエーテルーマレイン酸共重合体、イソブチレンー無水マレイン酸共重合体等のブレンド熱処理等があげられる。

の上に、電子供与性無色染料、電子受容性化合物 およびパインダーを分散した塗液を塗布すること によって通電感熱紙は製造される。なお、先に述 べた熱可融性物質を併用して感度を向上させるこ ともできる。

本発明に係わる電子供与性無色染料は、下記一般式 (IV)、 (V)を原料にして、既知の方法、たとえば英国特許 2, 101, 648号、特公昭

60-6794号、特開昭48-729号、特開昭63-208558、特開昭60-23176 6号等の方法を参考にして容易に得られる。

上式中R」~R』、Ar』、Ar』は前述の意味を、X<sup>-</sup> は色素を形成するのに必要な陰イオンを表し、たとえばCl<sup>-</sup>、ClO,-、PF。-、BF。- 等があげられる。

# (合成例1)

# 具体例(1)の化合物

かきまぜ機のついた三つロフラスコに、水素化 ナトリウム l l m mo!、テトラヒドロフラン 4 0

## 得られる。

#### (発明の実施例)

以下に実施例を示すが、本発明はこれに限定されるものではない。%は特に指定のない限り重量 %を表す。

#### (実施例1)

具体例(4)の化合物、電子受容性化合物であるピスフェノールA、熱可酸性物質である4ー(4ークロロベンジルオキシ)エトキシベンゼロー を々20gを100gの5%ポリピニルアルコール(クラレPVA105)水溶液とともに一昼でポールミルで分散し、体積平均粒径を1.5μm以下にし、各々の分散液を得た。また炭酸カルシウム80gを、ヘキサメタリン酸ソーダの0.5%溶液160gとともにホモジナイザーで分散し、顔料分散液を得た。

以上のように作成した各分散液を、電子供与性 無色染料分散液 5 g、電子受容性化合物分散液 1 0 g、熱可融性物質分散液 1 0 g、顔料分散液 1 5 gの割合で混合し、更に 2 1 % ステアリン酸亜 mlをはかりとり、かきまぜながらベンジルアルコール 1 0 . 5 m mol を簡下する。室温で 1 0 分間かきまぜた後、ビス(p-N, N-ジメチルアミノスチリル)カルベニウム過塩素酸塩 <math>1 0 m mol を徐々に添加し、更に 5 0  $\mathbb C$  で 1 時間かきまぜる。反応混合物を水に注ぎ、目的物が淡黄色結晶(m p 4 5  $\sim$  7  $\mathbb C$ )として得られる。

# (合成例2)

# 具体例似の化合物

かきまぜ機のついた三つロフラスコに、水素化ナトリウム 1 1 m mol、テトラヒドロフラン 4 0 mlをはかりとり、かきまぜながらペンジルアルコール 1 0 . 5 m molを滴下する。室温で 1 0 分間かきまぜた後、

を 1 0 m mol徐々に添加し、更に 5 0 ℃で1時間 かきまぜる。反応混合物を水に注ぎ、酢酸エチル で抽出、乾燥、濃縮することで目的物(液体)が

鉛のエマルジョン3gを添加して感熱塗液を得た。この塗液を、上質紙にコーティングパーを用いて塗布層の乾燥重量が、5g/m²となるように塗布し、50℃で1分間乾燥した後、スーパーキャレンダーをかけ、感熱記録紙を得た。

得られた感熱記録紙は生保存中のカブリがなく、 経時安定性が著しく優れていた。

感熱記録紙を京セラ(株)製サーマルヘッド (KLT-216-8MPD1)及びヘッドの直 前に100kg/cdの圧力ロールを有する感熱印印 実験装置にて、ヘッド電圧24V、パルスはかりの ル10msの条件で圧力ロールを使用しながら、 パルス幅を1.0で印字させると、緑青色の収 が得られた。この発色画像は近赤外領域に吸 が得られた。また得られた発色画像は、薬品、日 光などに対し良好な耐性を示した。

# (実施例2~4)

実施例 1 の電子供与性無色染料、電子受容性化合物の代わりに、それぞれ次のものを用いた。他は実施例 1 と同様に塗布紙を得た。

#### 実施例 2

電子供与性無色染料: 具体例 (1) の化合物 1 0 g、2-アニリノ-3-メチル-6-N, N-ジブチルアミノフルオラン 1 0 g

電子受容性化合物:ビス(4ーヒドロキシフェニル)スルホン5g、ロダン亜鉛のベンゾイミダ ゾール錯体15g

#### 実施例3

実施例 4

電子供与性無色染料:具体例 (4) の化合物 1 0g、2-メチルー6-(4-(N-(4-N, N-ジメチルアミノフェニル) アミノ) アニリノ) フルオラン 1 0g

電子受容性化合物: 1, 1-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン8g、4-β-pーメトキシフェノキシエトキシサリチル酸亜鉛8g、ロダン亜鉛の1-フェニルー2, 3-ジメチルー3-ピラゾリン-5-オン錯体4g

電子供与性無色染料: 具体例 (4) の化合物 1 0 g、2-アニリノ-3-メチル-6-N-エチ

4. 0 μの粒子サイズをもつ乳化液を得た。別に メラミン 6 部、 3 7 重量 8 ホルムアルデヒド水溶 液 1 1 部、水 3 0 部を 6 0 ℃に加熱攪拌して 3 0 分後に透明なメラミンホルムアルデヒド初期 重合 物の水溶液を得た。

この水溶液を上記乳化液と混合した。攪拌しながらリン酸 2 M溶液でpHを6.0に調節し、液温を65℃に上げ6時間攪拌を続けた。このカブセル液を室温まで冷却し水酸化ナトリウム水溶液でpH9.0に調節した。

この分散液に対して 1 0 重量 8 ポリビニルアルコール水溶液 2 0 0 部およびデンプン粒子 5 0 部を添加し、加水してマイクロカブセル分散液の固形分濃度 2 0 %溶液を調整した。

この塗液を50g/mºの原紙に5g/mºの 固形分我塗布されるようにエアナイフコーターに て塗布、乾燥し電子供与性無色染料含有カプセル シートを得た。

- (2)電子受容性化合物シートの調整
  - 3, 5-ピスーαーメチルペンジルサリチル酸

ルーN-イソアミルアミノフルオラン6g、3°6′-ビスジエチルアミノー5-ジエチルアミノス ピロ (イソベンゾフラン-1, 9°-フルオレン) -3-オン4g

電子受容性化合物:ビスフェノールA10g、 モリブデン酸のアセチルアセトン錯体10g

実施例2~4のいずれの場合も、得られた発色 画像は近赤外領域に吸収を有し、薬品、日光など に対し、良好な耐性を示した。

#### (実施例5)

(1)電子供与性無色染料含有カプセルシートの 調制

ポリビニルペンゼンスルホン酸の一部ナトリウム塩(ナショナルスターチ社製、VERSAが15のでは、サールのでは、サールのでは、サールのでは、サールではは、サールでは、サールでは、サールでは、サールでは、サールではは、サールではは、サールではは、サールでは、サールでは、サールでは、サール

亜鉛塩 1 0 部を 1 ーイソプロピルフェニルー 2 ーフェニルエタン 2 0 部に加え溶解した。これを 2 %ポリビニルアルコール水溶液 5 0 部、及び 1 0 %ドデシルペンゼンスルホン酸トリエタノールアミン塩水溶液 0 . 1 部と混合し平均粒径が 3 μになるように乳化した。

次に、炭酸カルシウム80部、酸化亜鉛20部、ヘキサメタリン酸ナトリウム1部と水200部とからなる分散液を、上記乳化液と混合した後更に、バインダーとして、10%PVA水溶液100部とカルボキシ変性SBRラテックス10部(固形分として)を添加し固形分濃度が20%になるように加水し、塗液(A)を得た。

次に前記電子受容性化合物 1 0 部、シルトンクレー 2 0 部、炭酸カルシウム 6 0 部、酸化亜鉛 2 0 部、ヘキサメタリン酸ナトリウム 1 部と水 2 0 0 部とからなる分散液を、サンドグラインダーにて平均粒径が 3 μになるように分散した。

この分散液に10%PVA水溶液16部と10%PVA水溶液100部およびカルボキシ変性S

B R ラテックス 1 0 部 (固形分として)を添加し 固形分濃度が 2 0 %になるように加水し、塗液 (B)を得た。

塗液(A)と塗液(B)を電子受容性化合物換算で1対1に混合して、50g/m°の原紙に、5.0g/m°の固形分が塗布されるようにエアーナイフコーターにて塗布、乾燥し電子受容性化合物シートを得た。

電子供与性無色染料含有マイクロカプセルシート面を、電子受容性化合物シートに重ね600kg/cdの荷重をかけたところ、いずれも速やかに緑青色に発色した。この発色画像は近赤外領域に吸収を有していた。また得られた発色画像は、薬品、日光などに対し良好な耐性を示した。

# (実施例6)

実施例 5 の電子受容性化合物シートの代わりに次のものを用いた。

# (2) 電子受容性化合物シートの調整

酸性白土100部を0.5%水酸化ナトリウム 水溶液400部に分散し、ついでスチレンープタ

# 比較例1

$$\begin{array}{c} \text{CH}_3\\ \text{CH}_3\\ \text{CH}_3\\ \end{array} \\ \text{N-CH=CH-CH=CH-CH-CH-CH-N} \\ \begin{array}{c} \text{CH}_3\\ \text{CH}_3\\ \\ \text{CH}_3\\ \end{array}$$

発色濃度= 0. 284

比較例 2

発色濃度=0.249

これより本発明の記録材料の発色性が優れていることがわかる。

## 特許出願人 富士写真フイルム株式会社

ジェン共重合体ラテックスを固形分にて20部、 10%デンプン水溶液40部を添加し、十分攪拌 混合して、電子受容性化合物塗布液を得た。

こうして作成した塗布液を50g/m°の原紙に、5.0g/m°の固形分が塗布されるようにエアーナイフコーターにて塗布、乾燥し電子受容性化合物シートを得た。

(比較例1,2)

電子供与性無色染料として次のものを用いて、実施例6と同様にして発色画像を得た。



# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS		
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES		
☐ FADED TEXT OR DRAWING		
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING		
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES		
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS		
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS		
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT		
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY		
□ other:		

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.